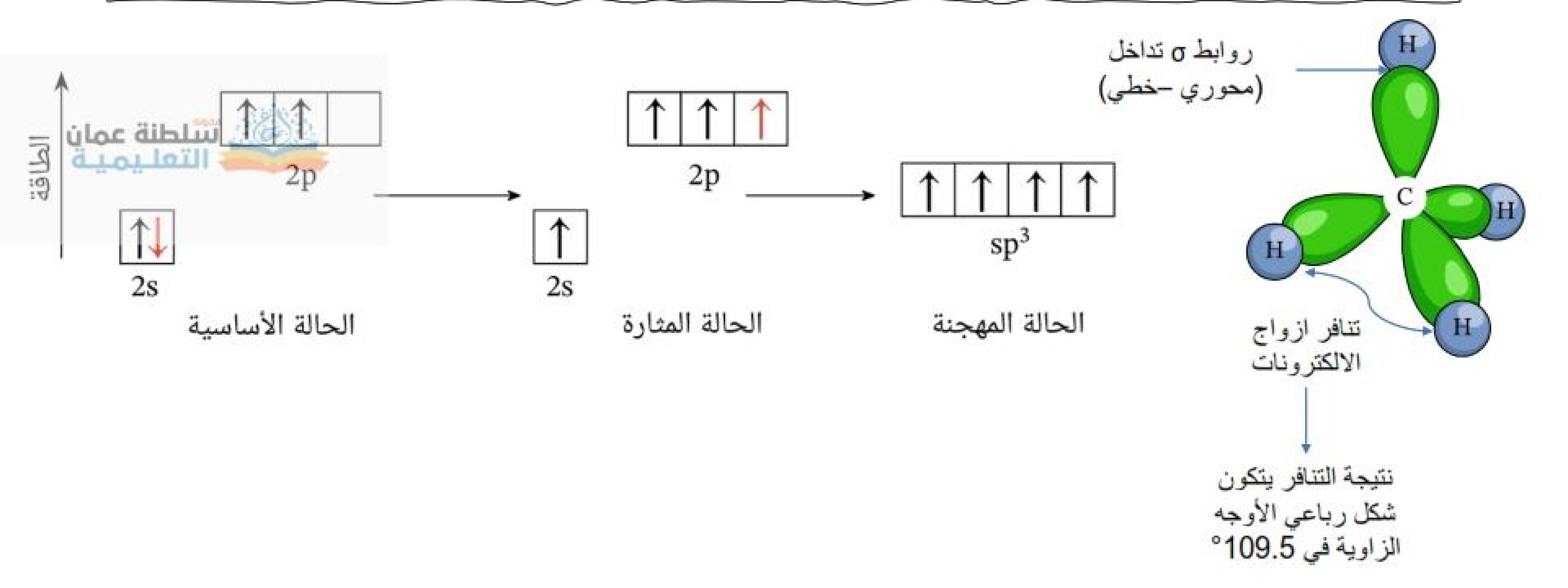


www.oman-edu.com عُمان التعليمية
سلطنة عمان التعليمية
8-3 الترابط في الجزيئات العضوية
موقع مدونة سلطنة عمان التعليمية www.oman-edu.com

www.oman-edu.com عُمان التعليمية

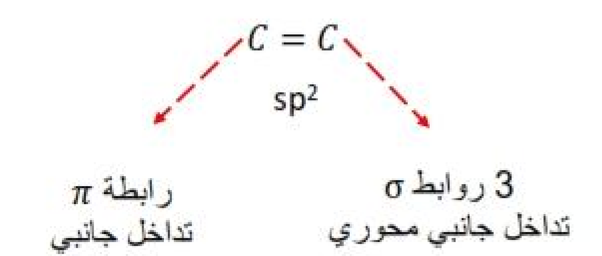
موقع مدونة سلطنة عمان التعليمية www.oman-edu.com

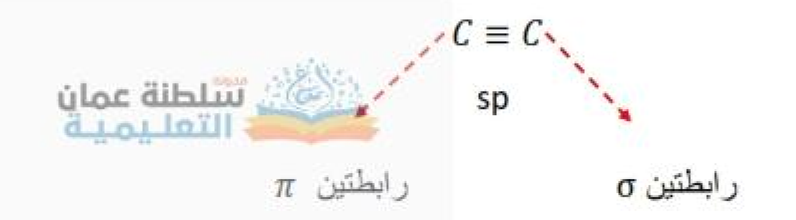
روابط سيجما σ

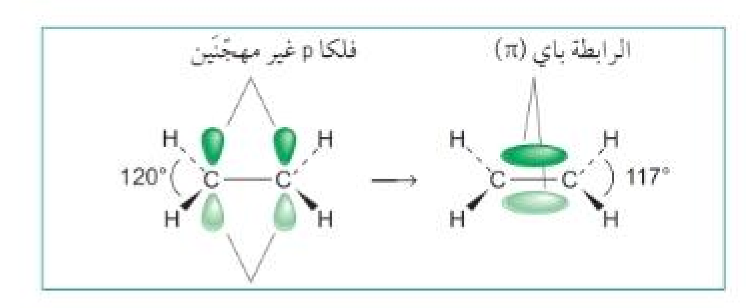


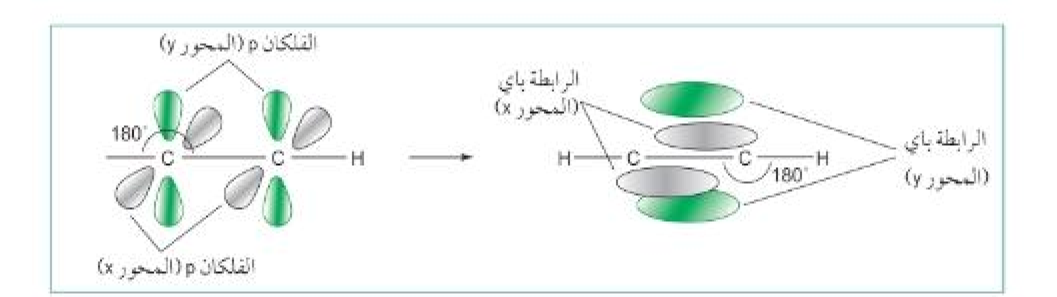
www.oman-edu.com عُمان التعليمية

روابط π









www.oman-edu.com عُمان التعليمية

اسم السلسلة		ألكان	ألكين	ألكاين
مثال		إيثان (CH_3CH_3)	إيثين (CH_2CH_2)	إيثاين (CHCH)
الصيغة الموسعة		H–C–C–H (مع H فوق وتحت كل C)	$H_2C=CH_2$	H–C≡C–H
عدد كل نوع من الروابط لكل ذرة كربون	سيجما	4	3	2
	باي	0	1	2
نوع التهجين		sp^3	sp^2	sp
قيم الزوايا بين الروابط		109.5°	120°	180°
تمثيل ثلاثي الأبعاد للمثال		تداخل بين فلكين هجينين لتكوين رابطة سيجما تداخل بين فلك هجين وفلك s لتشكيل رابطة سيجما	تداخل فلكي p لتكوين رابطة باي	تداخل 4 أفلاك p لتكوين رابطتي باي

سلطنة عمان التعليمية

الجدول ٨–٩ أنواع تهجين الأفلاك الذرية والروابط في الألكانات والألكينات والألكاينات.

www.oman-edu.com عُمان التعليمية
موقع مدونة سلطنة عمان التعليمية www.oman-edu.com

سؤال


٣ أ. ارسم الصيغة الموسعة لكل من المركبات الآتية:


١. البروبان (C_3H_8)

٢. البروبين (C_3H_6)

٣. الإيثاين (C_2H_2)




ب. صنف المركبات العضوية الآتية وفق نوع التهجين (sp^3، sp^2، sp).

١. C_2H_2

٢. C_2H_4

٣. C_2H_6

٤. C_3H_6